

## 2.2. Формы промежуточной аттестации

Обозначенное в таблице «Матрица соответствия оценочных средств запланированным результатам обучения» оценочное средство для промежуточной аттестации необходимо расписать. Указать, что представляет собой (в какой форме проходит) зачет, экзамен и т.д. Представить вариант экзаменационного билета.

*вопросы для зачета:*

1. Происхождение термина «химия».
2. Основные этапы (периоды) развития химии.
3. Предалхимический период. Ремесленная химия.
4. Предалхимический период. Античная греческая натурфилософия.
5. Предалхимический период. Учение Аристотеля.
6. Предалхимический период. Античный атомизм.
7. Алхимический период. Александрийская алхимия.
8. Алхимический период. Арабская алхимия.
9. Алхимический период. Европейская алхимия.
10. Алхимический период. Ятрохимия и техническая химия.
11. Период становления. Экспериментальное естествознание XVII в.
12. Период становления. Р.Бойль и возникновение научной химии.
13. Период становления. Теория флогистона.
14. Период становления. Кислородная теория горения и химическая революция.
15. Период количественных законов. Стехиометрия.
16. Период количественных законов. Атомистическая теория Дальтона.
17. Период количественных законов. Проблема определения атомных масс.
18. Период количественных законов. Электрохимические теории сродства.
19. Период классической химии. Первые попытки систематизации. Закон триад.
20. Период классической химии. Периодические таблицы Ньюлендса и Одлинга.
21. Период классической химии. Периодические таблицы Мейера.
22. Период классической химии. Периодический закон и таблица Менделеева.
23. Период классической химии. Развитие периодического закона.
24. Период классической химии. Возникновение структурной химии.
25. Период классической химии. Структурные теории.
26. Период классической химии. Стереохимия.
27. Период классической химии. Координационная химия.
28. Период классической химии. Термохимия.
29. Период классической химии. Термодинамика.
30. Период классической химии. Химическое равновесие.
31. Период классической химии. Химическая кинетика.
32. Период классической химии. Катализ.

33. Период классической химии. Учение о растворах.
34. Химия XX века. Развитие теории строения атома, модели атома.
35. Химия XX века. Развитие представлений о природе химической связи.
36. Химия XX века. Развитие квантовой химии.
37. Понятие трансмутации в алхимии и современной химии. Элементы-принципы в алхимии?
38. Приведите примеры использования физических законов в химии.
39. Важнейшие этапы развития физической химии.
40. Понятие стехиометрии. Кто и когда ввел это понятие?
41. Кто создал химическую атомистику?
42. Какие химические процессы и вещества были известны первобытным людям.
43. Кто был автором теории флогистона? В чем ее сущность и значение?
44. Кто заложил основы квантовой химии?
45. Назовите ученых, развивавших химическую термодинамику в первой половине XX в.
46. Становление термодинамики неравновесных систем.
47. История создания и сущность кислородной теории горения.
48. Назовите основные физические методы исследования строения вещества.
49. Назовите великих химиков XVII в, заложивших основы экспериментальной научной химии.
50. Назовите ученых, сыгравших ключевую роль в развитии теории химической связи.